



플라스틱 조광렌즈 및 이의 제조방법

{Plastic Photochromic Lens and Method for Preparation Therof}

5 ' 기술분야

본 발명은 플라스틱 조광렌즈(photochromic lens) 및 이의 제조방법에 관한 것으로서, 더욱 상세하게는 햇빛 또는 자외선에 노출되면 변색되었다가 햇빛 또는 자외선이 차단되면 무색 투명한 상태로 복귀하는 가변시간이 짧은 플라스틱 조광렌즈 및 이의 제조방법에 관한 것이다.

<u>배경기술</u>

10

15

25

조광렌즈는 실내에서는 무색에 가까운 엷은색, 자외선과 단파장의 가시광선 조사량이 많은 옥외에서는 짙은 농도의 색으로 바뀌는 렌즈로, 최초로 생산한 미국의 코닝사(corning works)의 이름을 따서 '코닝렌즈'라고도한다. 유리나 플라스틱 렌즈 중에 감광선 염화은(AgCl), 브롬화은(AgBr), 요도화은(Agl) 등의 미세한 결정이 분산되어 있으면 자외선의 조사량에 따라 색의 농도가 변하게 된다.

20 한편, 자외선의 조사를 받으면 착색되고 차단하면 본래의 무색 렌즈 로 되돌아가는 것을 반복하는 렌즈를 조광렌즈라 한다.

상기 조광렌즈는 햇빛으로부터 자외선을 차단하여 눈의 피로를 적게하고 백내장을 일으키는 것으로 알려진 유해 자외선(UV-B)으로부터 눈을 보호하는 역할을 하며 70% 내지 80%의 햇빛 차단이 가능하므로 빛 조사량이 많은 여름철이나 실외에서는 선글라스의 역할도 가능하여 그 사용 용도

가 매우 다양하다.

5

10

15

20

최근에, 광가변색 화합물들이 조광렌즈에 적용되고 있다. 광가변색화합물이란 햇빛이나 수은램프광과 같은 자외선을 받으면 변색되었다가 광선 조사가 차단되거나 암소에 저장될 때 원래의 상태로 되돌아오는 가역적인 색변화를 일으키는 성질의 화합물을 가리킨다. 지금까지 다양한 유형의 광가변색 화합물이 합성되어 왔으나 이들은 일반적으로 구조적 유사성이 없다. 초기에 본 분야에서 많은 관심을 끌어 온 광가변색 화합물은 하기 구조식의 1,3,3-트리메틸-인돌리노벤조스피로피란 유도체(R1 및 R2는 다양한 치환체이다)이다:

이후, 상기 유도체를 보완하기 위한 광가변색 화합물들이 다양하게 소개되었으며 대표적으로는 미국특허 제4,215,010호 및 제4,342,668호에 개시된 스피로옥사진 화합물이다. 이외에, 스피로피란 또는 나프토피란과 같은 피란 유도체, 펼자이드(fulgide), 아크리돈 및 나프타센 퀴논 등이 공지되어 있다.

종래에는 광가변색 화합물을 안경 렌즈의 제조시 단량체에 직접 혼입시켜 제조하였다. 그러나, 그 범주가 유리 렌즈에만 국한되었으며 가변시간이 너무 길어 소비자들의 욕구를 충족시키기에는 부족함이 있었다. 또한, 플라스틱 렌즈에 적용된 사례가 있으나, 마이크로파를 가열한다든지 진공상태에서 코팅이 이루어지기 때문에 공정에 어려움이 있다.

따라서, 본 발명의 목적은 제조가 간편하고 가변시간이 짧은 새로운 플라스틱 조광렌즈를 제공하는데 있다.

<u>발명의 요약</u>

본 발명자들은 특정 비율로 스피로피란계 화합물 또는 스피로옥사진계 화합물 또는 이들의 배합물을 톨루엔에 용해시키고 여기에 아크릴계 바인더를 혼입시킴으로써 형성된 용액으로 플라스틱 렌즈에 코팅시키고 열경화시켜 가변시간이 짧으면서, 더불어 헤이즈(haze) 현상이 생기지 않고 코팅된 렌즈 표면의 부착력 및 자외선 차단율이 우수한 플라스틱 조광렌즈를개발하였다.

한 가지 관점으로서, 본 발명은 전체 코팅액 조성물 중량 당 하기 화학식(I)의 스피로피란 화합물 또는 하기 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 또는 이들의 배합물 1.5 내지 5중량%, 톨루엔 60 내지 65중량% 및 아크릴 계 바인더 100중량% 조성량으로 구성된 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물을 제공한다:

15

10

5

Br
$$R_3$$
 R_4 R_5 R_5 R_5 R_6 R_7 R_8 R_9 R

상기식에서,

5

10

15

R은 탄소수 1 내지 30의 알킬을 나타내고;

R1은 탄소수 1 내지 10의 알킬, 알케널 또는 알콕시이거나 치환 또는 비치환된 페닐을 나타내고;

R2 내지 R5는 각각 독립적으로 수소원자, 할로겐, 시아노 또는 니트 로이거나 탄소수 1 내지 6의 알킬 또는 알콕시를 나타내고;

X는 하이드록시, 글리시독시, 아민 또는 디클로로트리옥사진옥시를 나타낸다.

또 다른 관점으로서, 본 발명은 전체 코팅액 조성물 중량 당 상기 화학식(I)의 스피로피란 화합물 또는 상기 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 또는 이들의 배합물 1.5 내지 5중량%, 톨루엔 60 내지 65중량% 및 아크릴계 바인더 100중량% 조성량으로 구성된 조성물로 코팅된 플라스틱 조광렌즈를 제공한다.

또 다른 관점으로서, 본 발명은 전체 코팅액 조성물 중량 당 상기 화학식(I)의 스피로피란 화합물 또는 상기 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 또는 이들의 배합물 1.5 내지 5중량%, 톨루엔 60 내지 65중량% 및 아크릴계바인더 100중량% 조성량으로 구성된 조성물을 렌즈의 표면에 코팅한 후열경화함을 포함하는 플라스틱 조광렌즈 제조방법을 제공한다.

20 도면의 간단한 설명

도 1은 본 발명에 따른 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물로 코팅된 플라스틱 조광렌즈의 UV/Vis 스펙트럼 결과를 보여주는 그래프이다.

25 발명의 상세한 설명

본 발명에서는 광가변색 화합물로서 상기 화학식(I)의 스피로피란 화합물 또는 상기 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 또는 이들의 배합물을 사용한다.

상기 광가변색 화합물은 공지된 화합물이며, 화학식(I)의 스피로피한 화합물은 미국특허 제5,241,075호에 개시되어 있고, 화학식(II)의 스피로옥 사진 화합물은 대한민국특허출원 제1994-0023831호에서 출발물질로 사용되고 있으며 이 물질은 미국특허 제4,342,668호에 개시된 스피로옥사진 화합물로부터 유도될 수 있다.

5

10

15

20

25

본 발명에 따른 화학식(I)의 스피로피란 화합물과 화학식(II)의 스피로 옥사진 화합물은 광가변색 화합물로서 개별적으로 사용하거나 함께 혼합하여 사용할 수 있으며, 개별적으로 사용하거나 혼합하여 사용하는 것은 광가변색 화합물마다 차이는 있으나 원하는 색에 따라 적절히 선택할 수 있다. 상기 스피로피란계 화합물과 스피로옥사진계 화합물은 햇빛 중의 자외선을 흡수하여 보라색, 노란색, 녹색, 갈색, 빨간색, 파란색 등을 나타내며, 자외선 차단시 무색 투명한 색으로 되돌아온다.

본 발명에 따른 광가변색 화합물은 톨루엔에 용해된 상태에서 혼합이 가능하며 혼합한 코팅액은 본래의 색과 다른 색을 띠게 된다. 예를 들면, 노란색 액과 파란색 액을 혼합하여 만든 코팅액을 이용하여 렌즈에 코팅을하면 녹색을 띠게 된다.

본 발명에 따라 사용되는 바인더는 아크릴계 바인더로서 이들은 유기, 무기 어떠한 것도 가능하며 또한 유·무기 복합 바인더도 가능하다. 이들 바인더는 시중에서 구입하여 사용하거나 공지된 방법에 따라 직접 제조하여 사용해도 된다.

통상적으로 광가변색 화합물을 용해시키기 위해 사용할 수 있는 용제

로서는 핵산, 크실렌, 톨루엔, 메틸렌클로라이드, 에틸아세테이트, 부틸아세테이트 등의 유기 용매가 알려져 있다. 그러나, 본 발명에 따르면, 상기 광가변색 화합물로서 화학식(I)의 스피로피란 화합물 또는 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 또는 이들의 배합물을 상기 용제에 용해시켰을 때 톨루엔과메틸렌클로라이드가 용해도가 가장 우수하였으며 광가변색 화합물을 두 용제에 용해시킨 후 아크릴계 바인더와 혼합하여 플라스틱 렌즈에 코팅한 결과 메틸렌클로라이드의 경우는 헤이즈(haze) 현상을 일으키는 것으로 밝혀졌다. 따라서 플라스틱 렌즈에 접목하기에는 톨루엔을 사용하는 것이 가장적합하였다.

본 발명에 따른 화학식(I) 또는 화학식(II)의 광가변색 화합물이 톨루 엔에 용해되어 나타내는 색은 하기 표 1과 같다.

【丑 1】

5

10

15

20

색	용해도(%)
보라	3.0
파란	5.0
노란	5.0
빨간	5.0

발명에 따른 화학식(I)의 스피로피란 화합물 또는 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 또는 이들의 배합물은 조성물의 전체 중량을 기준으로 하여 1.5 내지 5중량%, 톨루엔은 60 내지 65중량% 및 아크릴계 바인더는 100중량% 조성량을 사용한다. 여기서, 상기 아크릴계 바인더의 함량이 낮아지면 코팅충이 표면에 완전하게 밀착하지 못하여 부착력과 경도에 문제가생기게 된다.

한편, 상기 아크릴계 바인더의 함량이 높아지면 점도가 높아지게 되고 코팅층이 두꺼워져서 코팅층 표면이 균일하지 않을 수 있다. 톨루엔은 함량이 높아졌을 때 광가변색 화합물을 추가로 첨가시키지 않으면 코팅시색의 농도는 낮아지게 된다. 다시 말하면, 일정 톨루엔에 광가변색 화합물이 최대로 용해될 수 있는 함량보다 적게 들어가면 코팅시 색의 농도가 낮아지게 되고, 광가변색 화합물이 최대로 용해될 수 있는 함량 이상으로 들어가면 톨루엔 용액에 용해되지 못하여 용해되지 못한 만큼 바닥에 가라앉게 된다.

5

10

15

20

25

본 발명에 따른 화학식(I) 및/또는 화학식(II)의 광가변색 화합물, 톨루엔 및 아크릴계 바인더로 구성된 용액을 플라스틱 렌즈에 코팅하는 방법은 수 작업으로 직접 코팅을 하거나 스핀코팅 원리를 이용하여 코팅할 수 있으며, 또한 널리 알려진 딥코팅 방식이나 스프레이 코팅 방식을 이용할 수 있다.

본 발명에 따른 플라스틱 조광렌즈는 플라스틱 렌즈의 표면에 전술한 코팅액 조성물을 코팅한 후 열경화시켜 플라스틱 조광렌즈를 제조하게 된 다.

여기서, 상기 플라스틱 조광렌즈에 코팅하는 코팅액 조성물 즉, 광가변색 화합물은 열에 약한 특성을 가지고 있으므로, 만약 경화 온도가 너무높으면 변하는 색의 정도에 문제가 생길 수 있고, 경화온도가 너무 낮은 경우에는 서서히 경화는 이루어지나 완전하게 경화가 이루어지기까지 오랜 시간이 걸릴 수 있으며, 또 완전경화가 이루어지지 못하면 경도에도 문제가생길 수 있다. 그러므로, 본 발명에 따른 열경화 온도는 30 내지 80℃가바람직하다.

본 발명은 하기 실시예로 보다 구체적으로 예시될 것이다. 그러나,

이들 실시예는 단지 본 발명의 구현 예이며 본 발명의 범위를 한정하는 것 이 아니다. .

<실시예 1>

5

10

15

톨루엔 64중량%에 하기 화학식으로 표시되는 광가변색 화합물[유니테크(주), 대한민국] 3중량%를 용해시켰다.

상기 혼합용액에 아크릴계 유·무기 복합 바인더[A9540, 애경화학, 대한민국] 33중량%를 첨가하여 혼합하여 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물을 제조하였다.

<실시예 2>

톨루엔 65중량%에 하기 화학식으로 표시되는 광가변색 화합물의 혼합물[유니테크(주), 대한민국] 5중량%를 용해시켰다.

$$H_3C$$
 H_3C
 CH_3
 CH_2CH_3
 CH_2CH_3

창기 혼합용액에 아크릴계 유·무기 복합 바인더[Å9540, 애경화학, 대한민국] 30중량%를 첨가하여 혼합하여 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물을 제조하였다.

5

<실시예 3>

실시예 1에서 제조된 플라스틱 조광렌즈용 코팅액으로 플라스틱 안 경렌즈의 표면에 스핀 코팅하고 80℃의 온도로 가열하며 경화시켜 목적하 는 플라스틱 조광렌즈를 제조하였다.

10

<실시예 4>

실시예 2에 제조된 플라스틱 조광렌즈용 코팅액으로 플라스틱 안경 렌즈의 표면에 딥 코팅하고 80℃의 온도로 가열하며 경화시켜 목적하는 플 라스틱 조광렌즈를 제조하였다.

15

20

<실험예 1>

가변시간 시험

상기 실시예 3에서 제조된 플라스틱 조광렌즈를 햇빛에 노출시켰다. 이때 상기 플라스틱 조광렌즈는 갈색을 나타냈다. 갈색의 플라스틱 조광렌즈를 햇빛이 차단된 실내로 옮겨왔을 때 약 1분내에 투명 무색으로 변하였다.

<실험예 2>

자외선 차단률의 측정

UV/Vis 스펙트럼으로 실시예 3에서 제조된 플라스틱 조광렌즈의 자외선 투과율을 측정하였다. 이의 결과는 도 1로 제시되어 있다.

도 1의 그래프로부터 본 발명의 플라스틱 조광렌즈는 자외선 차단율이 99%이상임을 알 수 있다.

<실험예 3>

5

15

20

25

부착력 측정

10 실시예 3에서 제조된 플라스틱 조광렌즈를 KS D 6711-92의 시험 방법에 따라 부착력을 측정하였으며 결과는 100/100으로 나타났다.

이 결과는 본 발명에 따른 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물로 코팅된 플라스틱 조광렌즈의 표면 부착력이 우수함을 증명한다.

이상의 설명으로부터, 본 발명이 속하는 기술분야의 당업자는 본 발명이 그 기술적 사상이나 필수적 특징을 변경하지 않고서 다른 구체적인 형태로 실시될 수 있다는 것을 이해할 수 있을 것이다. 이와 관련하여, 이상에서 기술한 실시예 및 실험예들은 모든 면에서 예시적인 것이며 한정적인 것이 아닌 것으로서 이해해야만 한다. 본 발명의 범위는 상기 상세한 설명보다는 후술하는 특허청구범위의 의미 및 범위 그리고 그 등가개념으로부터 도출되는 모든 변경 또는 변형된 형태가 본 발명의 범위에 포함되는 것으로 해석되어야 한다.

본 발명의 플라스틱 조광렌즈는 가변시간이 짧고, 헤이즈 현상이 생기지 않으며, 코팅된 플라스틱 렌즈의 표면의 경도 및 자외선 차단률이 우수하다.

특허청구의범위

5

15

1. 전체 코팅액 조성물 중량 당 하기 화학식(I)의 스피로피란 화합물 및/또는 하기 화학식(II)의 스피로옥사진 화합물 1.5 내지 5중량%, 톨루엔 60 내지 65중량% 및 아크릴계 바인더 100중량% 조성량으로 구성된 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물:

Br
$$H_3C$$
 CH_3 OCH_3 OCH

10 상기식에서,

R은 탄소수 1 내지 30의 알킬을 나타내고;

R1은 탄소수 1 내지 10의 알킬, 알케닐 또는 알콕시이거나 치환 또는 비치환된 페닐을 나타내고;

R2 내지 R5는 각각 독립적으로 수소원자, 할로겐, 시아노 또는 니트 로이거나 탄소수 1 내지 6의 알킬 또는 알콕시를 나타내고;

X는 하이드록시, 글리시독시, 아민 또는 디클로로트리옥사진옥시를 나타낸다.

2. 제 1 항에 따른 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물로 코팅된

플라스틱 조광렌즈.

5

- 3. 제 1항에 따른 플라스틱 조광렌즈용 코팅액 조성물을 플라스틱 렌즈의 표면에 코팅한 후 열경화하는 것을 포함하는 플라스틱 조광렌즈의 제조방법.
 - 4. 제 3 항에 있어서,

상기 열경화 온도가 30℃ 내지 80℃인 것을 특징으로 하는 플라스틱 조광렌즈의 제조방법.

요약서

본 발명은 톨루엔 중에 용해된 스피로피란(spiropyran) 광가변색 화합물 및/또는 스피로옥사진(spirooxazine) 광가변색 화합물의 용액을 아크릴계 바인더와 혼합하여 형성된 플라스틱 조광렌즈(plastic photochromic lens)용 코팅액 조성물 및 이에 의해 코팅된 플라스틱 조광렌즈에 관한 것이다. 본 발명의 플라스틱 조광렌즈는 가변시간이 짧고, 헤이즈(haze) 현상이 생기지 않으며, 코팅된 렌즈의 표면의 부착력 및 자외선 차단률이 우수하다.

10

5

1/1 FIG. 1

